

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : **09-309726**  
(43)Date of publication of application : **02.12.1997**

---

(51)Int.Cl. **C01G 23/00**  
**H01M 4/58**

---

(21)Application number : **09-082322** (71)Applicant : **ISHIHARA SANGYO KAISHA LTD**  
(22)Date of filing : **14.03.1997** (72)Inventor : **FUKITA TOKUO**  
**KINOSHITA YOSHIKI**

---

(30)Priority  
Priority number : **08 90403** Priority date : **18.03.1996** Priority country : **JP**

---

## (54) **LITHIUM TITANATE HYDRATE AND ITS PRODUCTION**

### (57)Abstract:

**PROBLEM TO BE SOLVED:** To efficiently produce lithium titanate hydrate excellent in crystallinity by reacting a titanic acid compound obtained by reacting a titanium compound with an ammonium compound in water with a lithium compound in water.

**SOLUTION:** A titanium compound is reacted with an ammonium compound in water at 0–50°C to afford a titanic acid compound. Then, the titanic acid compound is reacted with a lithium compound, as necessary, in water containing 0.01–5mol/l ammonium compound at 50°C to provide flaky or plate-like lithium titanate having laminate structure with 1–300m<sup>2</sup>/g specific surface area and 0.1–50μm longest particle diameter.

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-309726

(43)公開日 平成9年(1997)12月2日

(51)Int.Cl.<sup>6</sup>  
C 01 G 23/00  
H 01 M 4/58

識別記号

府内整理番号

F I  
C 01 G 23/00  
H 01 M 4/58

技術表示箇所

B

審査請求 未請求 請求項の数7 FD (全 9 頁)

(21)出願番号 特願平9-82322

(22)出願日 平成9年(1997)3月14日

(31)優先権主張番号 特願平8-90403

(32)優先日 平8(1996)3月18日

(33)優先権主張国 日本 (J P)

(71)出願人 000000354

石原産業株式会社  
大阪府大阪市西区江戸堀一丁目3番15号

(72)発明者 吹田 徳雄

滋賀県草津市西渋川二丁目3番1号 石原  
産業株式会社応用研究所内

(72)発明者 木下 義樹

滋賀県草津市西渋川二丁目3番1号 石原  
産業株式会社応用研究所内

(54)【発明の名称】 チタン酸リチウム水和物およびその製造方法

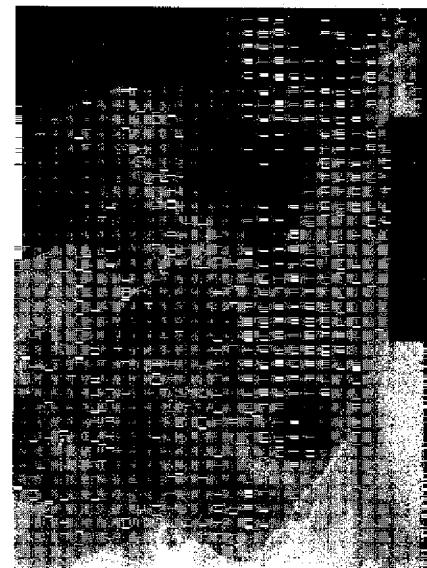
(57)【要約】

【課題】 薄片状あるいは板状の粒子形状を有するチタン酸リチウム水和物、さらには、粒子の大きさが制御されたチタン酸リチウム水和物を提供すること。

【解決手段】 チタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で反応させてチタン酸化合物を得、次いで、該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させる。

【効果】 本発明のチタン酸リチウム水和物は、粒子の大きさや形状が制御されているため、紫外線吸収材などの種々の用途に利用できる有用な化合物である。

図面代用写真



## 【特許請求の範囲】

【請求項1】薄片状あるいは板状の粒子形状を有することを特徴とするチタン酸リチウム水和物。

【請求項2】積層構造を有することを特徴とする請求項1に記載のチタン酸リチウム水和物。

【請求項3】1～300m<sup>2</sup>／gの範囲の比表面積を有することを特徴とする請求項1に記載のチタン酸リチウム水和物。

【請求項4】0.1～50μmの範囲の最長粒子径を有することを特徴とする請求項1に記載のチタン酸リチウム水和物。

【請求項5】チタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で反応させてチタン酸化合物を得る工程、該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させる工程からなることを特徴とするチタン酸リチウム水和物の製造方法。

【請求項6】チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で水熱処理することを特徴とする請求項5に記載のチタン酸リチウム水和物の製造方法。

【請求項7】水熱処理をアンモニウム化合物の存在下で行うことを特徴とする請求項6に記載のチタン酸リチウム水和物の製造方法。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、チタン酸リチウムの前駆体などとして有用な化合物であるチタン酸リチウム水和物およびその製造方法に関する。

## 【0002】

【従来の技術】リチウム電池用負極として有用なチタン酸リチウムは、一般式Li<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>4</sub>で表される化合物であり、代表的化合物としてはLi<sub>2.67</sub>Ti<sub>1.33</sub>O<sub>4</sub>、Li<sub>2</sub>Ti<sub>2</sub>O<sub>4</sub>、Li<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>、Li<sub>1.14</sub>Ti<sub>1.71</sub>O<sub>4</sub>などがある。このチタン酸リチウムを得るには、酸化チタン粉末とリチウム化合物粉末との混合物を700～1600℃の温度で熱処理する方法が用いられている（特開平6-275263号を参照）。

## 【0003】

【発明が解決しようとする課題】前記の従来技術の方法で得られるチタン酸リチウムは、粒子間の焼結が不均一に起こった焼結体であるため、粒子の大きさや形状が制御できないという問題がある。さらには、チタン酸リチウムを得る反応が酸化チタン粉末とリチウム化合物粉末との固固反応であるため、高温度の熱処理を行っても反応性が悪く、原料粉末が多く残存するという問題もある。一方、酸化チタンとリチウム化合物との混合物を700℃以下の低い温度で熱処理しても、反応が進まずチタン酸リチウムを得られないという問題がある。

## 【0004】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、粒子の大きさや形状が制御されたチタン酸リチウムを得るため

に、その熱処理前の酸化チタン粉末とリチウム化合物粉末との混合物の状態を改良すべく種々検討した結果、チタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で反応させてチタン酸化合物を得、次いで、該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させることにより、粒子の大きさや形状が制御されたチタン酸リチウム水和物が得られること、このチタン酸リチウム水和物を熱処理すると所望のチタン酸リチウムが得られることなどを見出し、その後さらに検討して、本発明を完成した。

【0005】すなわち、本発明は、薄片状あるいは板状の粒子形状を有するチタン酸リチウム水和物、さらには、粒子の大きさが制御されたチタン酸リチウム水和物を提供することにある。また、本発明は、前記のチタン酸リチウム水和物を効率よく得る方法を提供することにある。

## 【0006】

【発明の実施の形態】本発明は、一般式Li<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>4</sub>・nH<sub>2</sub>Oで表されるチタン酸リチウム水和物に関するものであって、チタン酸リチウム水和物の单一相であってもチタン酸リチウム水和物と酸化チタンとの混合状態であってもよく、さらには、水素やアンモニアなどの不純物を少量含んでいてもよい。前記一般式中のX、Yの値は、X/Yの値で表して0.5～2の範囲が好ましい組成物となる値である。本発明のチタン酸リチウム水和物は、薄片状あるいは板状の粒子形状を有することを特徴とするものであり、その粒子形状が制御されている。チタン酸リチウム水和物粒子が薄片状あるいは板状の粒子形状を有すると、リチウムイオンのドープ、脱ドープをすみやかに行うことができるチタン酸リチウムを得ることができるために、好ましい形状である。この薄片状あるいは板状の形状には、鱗片状、雲母状、薄膜状、厚膜状といわれる形状を包含し、このような粒子形状は電子顕微鏡観察により確認することができる。また、本発明のチタン酸リチウム水和物は、薄片状あるいは板状の形状を有する粒子が2以上積み重なって積層構造をとることもできる。このような積層構造を有するチタン酸リチウム水和物からは、同じような積層構造を有するチタン酸リチウムが得られ、このものはその層間にリチウムなどの物質やイオンを捕捉することができ、リチウム電池の負極材料などに用いる際の特性に優れているため、特に好ましい。また、チタン酸リチウム水和物の比表面積は1～300m<sup>2</sup>／gの範囲が好ましく、より好ましくは5～300m<sup>2</sup>／gの範囲であり、もっとも好ましくは10～300m<sup>2</sup>／gの範囲である。

【0007】また、本発明の好ましいチタン酸リチウム水和物は微粒子状に大きさが制御されたものである。その粒子径（最長径）は適宜設計することができるが、リチウム電池の負極材料などに用いる際の特性に優れたチタン酸リチウムを得られることから、0.1～50μmが好ましい範囲であり、0.2～30μmがより好ま

い範囲である。さらに、本発明のチタン酸リチウム水和物は、結晶性に優れたものが好ましく、これはX線回折により確認することができる。

【0008】次に、本発明はチタン酸リチウム水和物の製造方法であって、①チタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で反応させてチタン酸化合物を得る工程、②該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させる工程からなることを特徴とする。まず、前記①の工程はチタン酸の化合物を得る工程であって、それに用いるチタン化合物としては、硫酸チタン、硫酸チタニル、塩化チタンなどの無機チタン化合物やチタンアルコキシドなどの有機チタン化合物を用いることができ、特に、チタン酸リチウム内の不純物残量を少なくできる塩化チタンが好ましい。また、アンモニウム化合物としては、アンモニア水、炭酸アンモニウム、硫酸アンモニウム、硝酸アンモニウムなどを用いることができる。このアンモニウム化合物に代えて、ナトリウム化合物、カリウム化合物などのアルカリ金属化合物を用いると、得られるチタン酸化合物内にナトリウムやカリウムの元素が残留し、その後のチタン酸リチウムを得る熱処理の際に粒子間の焼結を引き起こし、粒子の大きさや形状を不均一にしやすいため好ましくない。前記のチタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で混合することにより反応が進み、オルトチタン酸( $H_4TiO_4$ )またはその水素イオンがアンモニウムイオンに置換された $H_{4-n}(NH_4)_nTiO_4$ で表される化合物であるチタン酸化合物が得られる。 $H_{4-n}(NH_4)_nTiO_4$ のアンモニウムイオンの置換量は、反応の際のアンモニウムイオン濃度、遊離水酸基濃度、水素イオン濃度や反応温度などの条件を調整することにより任意に変えられる。得られるチタン酸化合物の粒子径はその後の工程で得られるチタン酸リチウム水和物の粒子径に影響を及ぼすため、前記の反応温度を0～50°Cの範囲に設定して行うと微粒子状のチタン酸化合物が得られ、さらには、微粒子状のチタン酸リチウム水和物が得られるため好ましく、より好ましい温度範囲は5～40°Cであり、もっとも好ましい温度範囲は10～30°Cである。

【0009】このようにして得られたチタン酸化合物を、必要に応じて、沪過したり、洗浄したり、酸洗浄したり、あるいは乾燥したりしてもよい。

【0010】次の②の工程は、前記①の工程で得られたチタン酸化合物を用いてチタン酸リチウム水和物を得る工程であって、該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させる工程である。前記のリチウム化合物としては、水酸化リチウム、炭酸リチウム、硝酸リチウム、硫酸リチウムなどの水可溶性リチウム化合物を用いることができる。このリチウム化合物とチタン酸化合物とを水中で混合することにより反応が進む。この反応の温度を50°C以上にすると、結晶性の優れたチタン酸リチウム水和物が得られるため好ましい。より好ましい温

度範囲は100°C以上であり、さらに好ましい温度範囲は100～250°Cであり、もっとも好ましい温度範囲は130～200°Cである。100°C以上の温度で反応を行う場合には、リチウム化合物とチタン酸化合物とをオートクレーブに入れ、飽和蒸気圧下または加圧下で水熱処理するのが好ましい。この水熱処理をアンモニウム化合物の存在下で行うと、より低い水熱処理温度でも結晶性のよい形状の整ったチタン酸リチウム水和物が得られるため、より好ましい。水熱処理の際に存在させるアンモニウム化合物としては、アンモニア水、アンモニアガス、炭酸アンモニウム、硫酸アンモニウム、硝酸アンモニウムなどを用いることができる。存在させるアンモニウム化合物の量は0.01～5モル/1程度であり、好ましくは0.1～3モル/1である。このような水熱処理により、積層構造を有するチタン酸リチウム水和物を得ることができる。

【0011】このようにして得られたチタン酸リチウム水和物を沪過し、必要に応じて洗浄したり、乾燥したりしてもよい。乾燥の温度は、チタン酸リチウム水和物が結晶水を放出する温度以下の温度であれば適宜設定することができ、30～200°C程度の温度が適当である。

【0012】このようにして得られたチタン酸リチウム水和物は、200～1300°C程度の温度で熱処理すると、チタン酸リチウムが得られる。

### 【0013】

【実施例】以下に本発明の実施例を示すが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。

#### 【0014】実施例1

##### (1) チタン酸化合物の合成

514ツロフラスコに、28重量%のアンモニア水911m1と純水1339m1とを入れ、攪拌下、溶液の温度が10～15°Cになるように氷冷しながら、1.25モル/1の四塩化チタン水溶液2250m1を2時間かけて加え、その後、1時間熟成して沈殿物を得た。熟成後のpHは8.85であり、 $TiO_2$ 濃度は50g/1であり、遊離水酸基濃度は0.5モル/1であった。

【0015】次に、前記の熟成後のスラリーに、35重量%の塩酸199m1を純水300m1で希釈した塩酸水溶液を1時間かけて添加してpHを5.50に調整した後、そのpHを保持しながら1時間熟成した。その後、沈殿物を沪過し、洗浄して、アンモニア、塩素イオンを除去した後、得られた沪過ケーキをリバブルアブリ $TiO_2$ 濃度50g/1のスラリーにした。次いで、氷冷しながら、このスラリーに、35重量%の塩酸26m1を純水104m1で希釈した塩酸水溶液を1時間かけて添加してpHを5.50に調整した後、そのpHを保持しながら1時間熟成し、次いで、沈殿物を沪過し、洗浄して、チタン酸化合物を得た。

【0016】このようにして得られたチタン酸化合物少量を50°Cの温度で乾燥して、その物性を調べた。その

結果、このチタン酸化合物は、微細な粒子の集合体（不定形）であり、X線的に非晶質であった。また、化学分析によると、その成分割合は、Ti 47.0重量%、NH<sub>4</sub> 1.44重量%、C 1.07重量%であり、その組成はH<sub>3.92</sub>(NH<sub>4</sub>)<sub>0.08</sub>TiO<sub>4</sub>であると推定される。さらに、DSC分析によると、111°Cで脱水し、440°Cでアナターゼに結晶化することがわかった。

【0017】(2)チタン酸リチウム水和物の合成  
前記(1)で得られたチタン酸化合物をリパルプしてTiO<sub>2</sub>濃度55.02g/1のスラリーを得た。このスラリーのpHは6.90であり、導電率は330μS/cmであった。このスラリー3.641を514ツロフラスコに仕込み、スラリーの温度が10~15°Cになるように氷冷しながら、84.97gの水酸化リチウム水塩を純水360mlに溶解した水溶液を1時間かけて加え、その後、1時間熟成した。添加終了後のスラリーのpHは12.1であり、TiO<sub>2</sub>濃度は50g/1であった。また、添加したリチウム化合物は、Li/Tiモル比が0.8であった。次に、このようにして得られたスラリーをオートクレーブに仕込み、190°Cの温度で2時間水熱処理した。水熱処理後のスラリーは、ペースト状に増粘しており、pHは13であり、アンモニア臭がした。次いで、水熱処理後のスラリーを沪過した後、洗浄せずに50°Cの温度で乾燥して、本発明のチタン酸リチウム水和物（試料A）を得た。

【0018】このようにして得られた試料Aの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、長径が1μm、短径が0.8μm、厚さ16nm程度の極薄い板状形状を有する微粒子であって、厚み方向に4層程度重なった積層構造を有し、その層間隔はおよそ4nmであることがわかった。比表面積は105.2m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.386ml/gであった。なお、空隙量の測定には、日本ベル社製、ベルソーブー28を用いた。また、X線回折の回折パターンから、結晶性に優れていることがわかった。さらに、化学分析によると、その成分割合は、Ti 45.6重量%、Li 5.37重量%、NH<sub>4</sub><0.01重量%、C 1<0.005重量%であり、X線回折からLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>Oの存在が確認された。さらに、DSC分析によると、208°Cで結晶水を放出してLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>に相転移し、345°Cで結晶化することがわかった。

#### 【0019】実施例2

##### (1)チタン酸化合物の合成

前記実施例1の(1)に記載された方法に準じて、チタン酸化合物を得た。

##### (2)チタン酸リチウム水和物の合成

前記(1)で得られたチタン酸化合物をリパルプしてT

iO<sub>2</sub>濃度56.24g/1のスラリーを得た。このスラリー1.4941を純水0.2081を314ツロフラスコに仕込み、スラリーの温度が10~15°Cになるように氷冷しながら、3.075Nの水酸化リチウム水溶液を1時間かけて加え、次いで、純水0.3761を加えて1時間攪拌し熟成した。次に、このようにして得られたスラリーをオートクレーブに仕込み、170°Cの温度で4時間水熱処理した。次いで、水熱処理後のスラリーを沪過した後、洗浄せずに110°Cの温度で乾燥して、本発明のチタン酸リチウム水和物（試料B）を得た。

【0020】このようにして得られた試料Bの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、長径が0.8μm、短径が0.65μm、厚さ20nm程度の極薄い板状形状を有していることがわかった。比表面積は119.2m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.408ml/gであった。なお、空隙量の測定には、日本ベル社製、ベルソーブー28を用いた。また、X線回折の回折パターンから、結晶性に優れていることがわかった。さらに、化学分析によると、その成分割合は、Ti 43.1重量%、Li 4.85重量%、NH<sub>4</sub><0.01重量%、C 1<0.005重量%であり、X線回折からLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>Oの存在が確認された。さらに、DSC分析によると、208°Cで結晶水を放出してLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>に相転移し、345°Cで結晶化することがわかった。

#### 【0021】実施例3

実施例2において、水熱処理温度を150°Cとすること以外は実施例2と同様に処理して、本発明のチタン酸リチウム水和物（試料C）を得た。

【0022】このようにして得られた試料Cの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、長径が0.8μm、短径が0.65μm、厚さ20nm程度の極薄い板状形状を有していることがわかった。比表面積は130.1m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.327ml/gであった。なお、空隙量の測定には、日本ベル社製、ベルソーブー28を用いた。また、X線回折の回折パターンから、結晶性に優れていることがわかった。さらに、化学分析によると、その成分割合は、Ti 43.2重量%、Li 4.80重量%、NH<sub>4</sub><0.01重量%、C 1<0.005重量%であり、X線回折からLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>Oの存在が確認された。さらに、DSC分析によると、206°Cで結晶水を放出してLi<sub>1.33</sub>Ti<sub>1.67</sub>O<sub>4</sub>に相転移し、355°Cで結晶化することがわかった。

#### 【0023】実施例4

##### (1)チタン酸化合物の合成

前記実施例1の(1)に記載された方法に準じて、チタン酸化合物を得た。

##### (2)チタン酸リチウム水和物の合成

前記(1)で得られたチタン酸化合物をリパルプして $TiO_2$ 濃度55.02g/1のスラリーを得た。このスラリーのpHは6.90であり、導電率は330 $\mu S/cm$ であった。このスラリー3.641を514ツロフラスコに仕込み、スラリーの温度が10~15°Cになるように氷冷しながら、84.97gの水酸化リチウム一水塩を純水360mlに溶解した水溶液を1時間かけて加え、その後、1時間熟成した。添加終了後のスラリーのpHは12.1であり、 $TiO_2$ 濃度は50g/1であった。また、添加したリチウム化合物は、Li/Tiモル比が0.8であった。次に、このようにして得られたスラリーを95°Cに昇温し、その温度で2時間反応させた。次いで、得られた反応スラリーを冷却し、次いで、汎過した後、洗浄せずに50°Cの温度で乾燥して、本発明のチタン酸リチウム水和物(試料D)を得た。

【0024】このようにして得られた試料Dの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、300nm程度の微粒子の集合体であり、極薄い板状形状を有していることがわかった。比表面積は6.2m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.016ml/gであった。また、化学分析によると、その成分割合は、Ti44.1重量%、Li4.61重量%、NH<sub>4</sub>0.02重量%、C1<0.005重量%であり、X線回折から $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4 \cdot H_2O$ の存在が確認された。さらに、DSC分析によると、348°Cで $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4$ に相転移し、476°Cで結晶化することがわかった。

#### 【0025】実施例5

実施例2において、水酸化リチウム水溶液を1時間かけて加えた後、8.71Nのアンモニア水溶液0.1381と純水0.2381を加えて1時間攪拌し熟成すること以外は実施例2と同様に処理して、本発明のチタン酸リチウム水和物(試料E)を得た。なお、水熱処理時のアンモニウム化合物の濃度は0.5モル/lである。

【0026】このようにして得られた試料Eの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、長径が0.8 $\mu m$ 、短径が0.65 $\mu m$ 、厚さ20nm程度の極薄い板状形状を有していることがわかった。比表面積は126.9m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.389ml/gであった。なお、空隙量の測定には、日本ベル社製、ベルソープー28を用いた。また、X線回折の回折パターンから、結晶性に優れていることがわかった。さらに、化学分析によると、その成分割合は、Ti43.0重量%、Li4.83重量%、NH<sub>4</sub>0.05重量%、C1<0.005重量%であり、X線回折から $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4 \cdot H_2O$ の存在が確認された。さらに、DSC分析によると、208°Cで結晶水を放出して $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4$ に相転移し、344°Cで結晶化することがわかった。

#### 【0027】実施例6

実施例2において、水酸化リチウム水溶液を1時間かけて加えた後、8.71Nのアンモニア水溶液0.2761と純水0.11を加えて1時間攪拌し熟成すること以外は実施例2と同様に処理して、本発明のチタン酸リチウム水和物(試料F)を得た。なお、水熱処理時のアンモニウム化合物の濃度は1.0モル/lである。

【0028】このようにして得られた試料Fの物性を調べた。その結果、このチタン酸リチウム水和物は、電子顕微鏡観察により、長径が0.8 $\mu m$ 、短径が0.65 $\mu m$ 、厚さ20nm程度の極薄い板状形状を有していることがわかった。比表面積は113.9m<sup>2</sup>/gであり、空隙量は0.559ml/gであった。なお、空隙量の測定には、日本ベル社製、ベルソープー28を用いた。また、X線回折の回折パターンから、結晶性に優れていることがわかった。さらに、化学分析によると、その成分割合は、Ti42.7重量%、Li4.97重量%、NH<sub>4</sub>0.05重量%、C1<0.005重量%であり、X線回折から $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4 \cdot H_2O$ の存在が確認された。さらに、DSC分析によると、209°Cで結晶水を放出して $Li_{1.33}Ti_{1.67}O_4$ に相転移し、334°Cで結晶化することがわかった。

【0029】水熱処理の際にアンモニウム化合物を存在させて得られた試料E、F(実施例5、6)とアンモニウム化合物を存在させずに得られた試料A、B(実施例1、2)とを比較すると、アンモニウム化合物を存在させた試料E、Fの方が空隙量が大きく、しかも、同じ水熱処理温度では結晶性のよい形状の整ったチタン酸リチウム水和物が得られることがわかった。

【0030】前記実施例1~6で得られた試料A~Fを250~1300°Cの温度で熱処理した結果、チタン酸リチウムが得られることを確認した。

#### 【0031】

【発明の効果】本発明は、薄片状あるいは板状の粒子形状を有することを特徴とするチタン酸リチウム水和物であって、優れた特性を有するチタン酸リチウムを得ることができる。また、本発明のチタン酸リチウム水和物は、粒子の大きさや形状が制御されているため、紫外線吸収材などの種々の用途に利用できる有用な化合物である。

【0032】また、本発明は、チタン化合物とアンモニウム化合物とを水中で反応させてチタン酸化合物を得る工程、該チタン酸化合物とリチウム化合物とを水中で反応させる工程からなることを特徴とするチタン酸リチウム水和物の製造方法であって、前記のチタン酸リチウム水和物を効率よく得ることができる方法である。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】実施例1で得られたチタン酸リチウム水和物の粒子形状を示す電子顕微鏡写真である。

【図2】実施例1で得られたチタン酸リチウム水和物のX線回折図形である。

【図3】実施例1で得られたチタン酸リチウム水和物のDSC分析図形である。

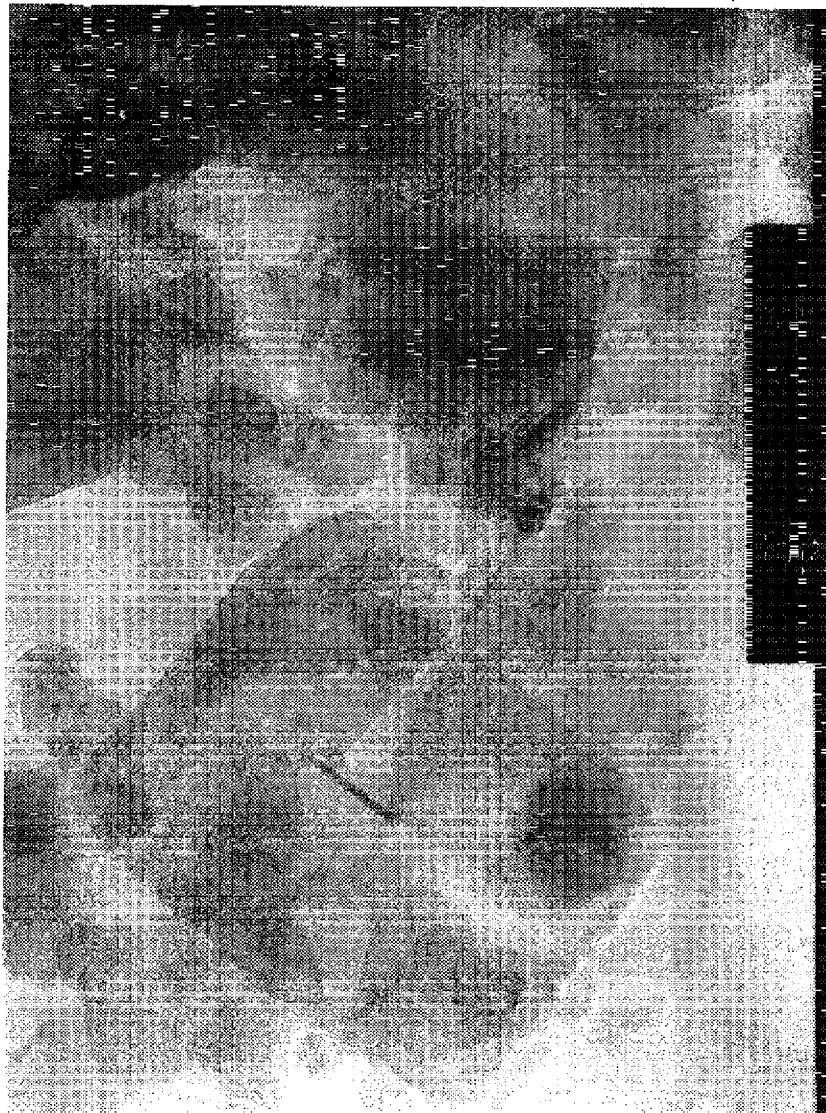
【図4】実施例4で得られたチタン酸リチウム水和物の粒子形状を示す電子顕微鏡写真である。

【図5】実施例4で得られたチタン酸リチウム水和物のX線回折図形である。

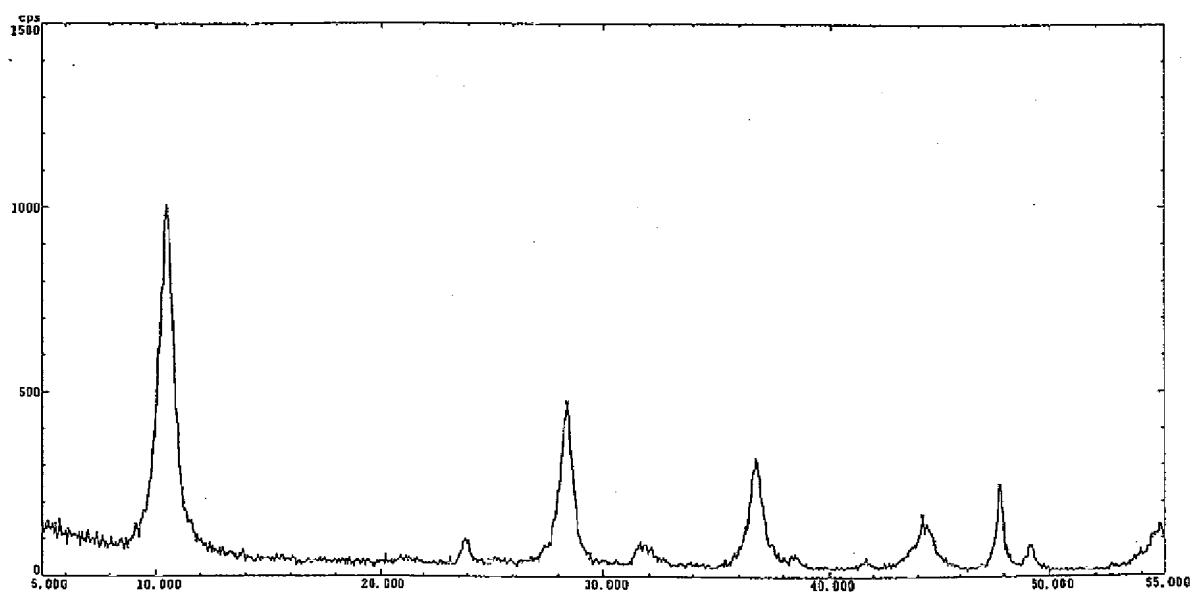
【図6】実施例4で得られたチタン酸リチウム水和物のDSC分析図形である。

【図1】

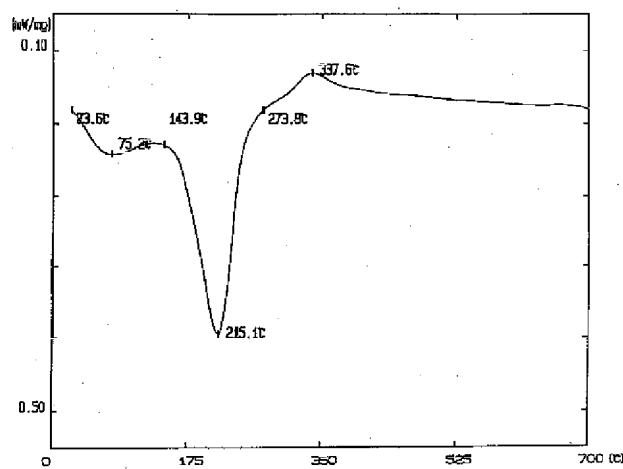
図面代用写真



【図2】

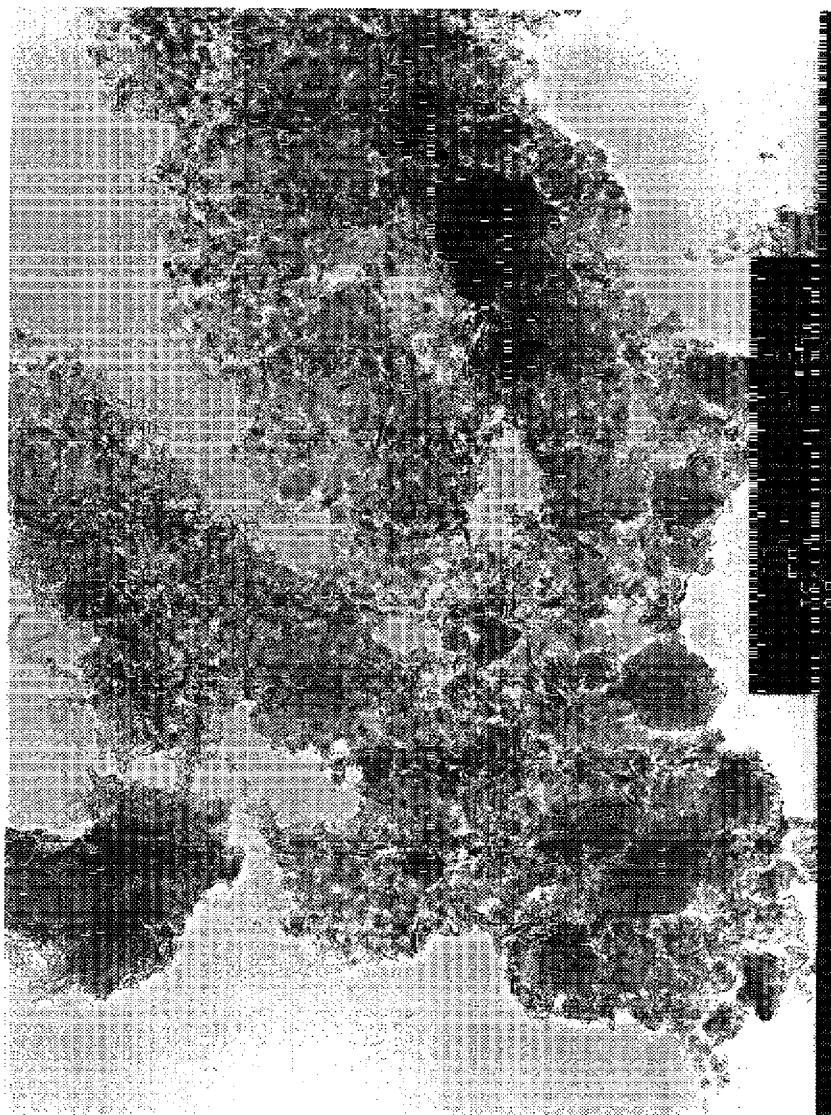


【図3】

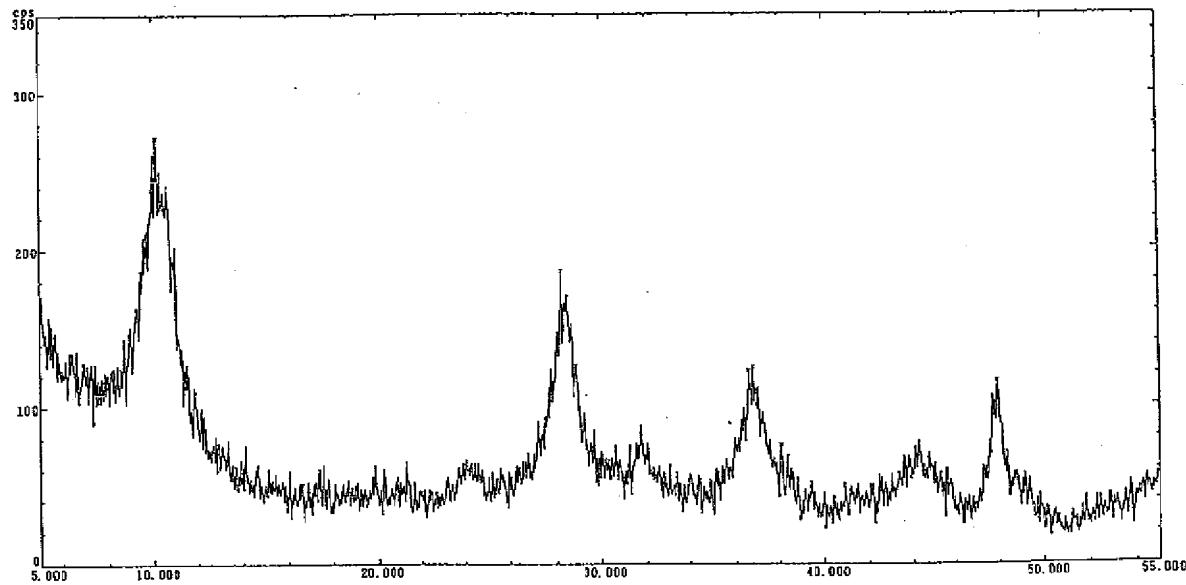


【図4】

図面使用写真



【図5】



【図6】

